

# QUÍMICA

TEMA	:	FORMULACIÓN Y NOMENCLATURA INORGÁNICA
PRODUCTO	:	UI1M-B
TIPO FULL PRACTICA	:	AP- 07
PROFESOR	:	JULIO CÉSAR ROJAS TALLEDO

---

01. Respecto a las funciones químicas inorgánicas:
  - I. Una función química es un conjunto de átomos con propiedades químicas similares.
  - II. La función hidruro e hidróxido son equivalentes
  - III. Para la función hidróxido grupo funcional es (OH)<sup>1-</sup>  
es(son) correcta(s):
02. Para los compuestos siguientes, indicar la suma de los N.O de los átomos subrayados:  
 $\text{H}_3\underline{\text{P}}\text{O}_4$  ;  $\text{Ba}\underline{\text{O}}_2$  ;  $\underline{\text{P}}\text{H}_4^{1+}$
03. ¿Cuál sería la fórmula más probable del óxido de un elemento "J" cuya carga nuclear es 113.
04. Determinar la suma de sus atomicidades de los siguientes compuestos:
  - I. Óxido plúmbico.
  - II. Peróxido férrico.
  - III. Óxido de estroicio.
05. Determinar la suma de las atomicidades de los siguientes hidróxidos:
  - I. Hidróxido de potasio.
  - II. Hidróxido de aluminio.
  - III. Hidróxido ferroso.
06. Sabiendo que un hidróxido de cobalto presenta 7 átomos por unidad fórmula, determine el nombre de su correspondiente óxido.
07. Indicar la suma de las atomicidades de los siguientes ácidos hidrácidos:
  - I. Ácido sulfhídrico.
  - II. Ácido bromhídrico.
  - III. Ácido telurhídrico.
08. Indicar el ácido oxácido de mayor atomicidad:
  - I. Ácido carbónico.
  - II. Ácido nitroso.
  - III. Ácido permangánico.
09. Formular las siguientes sales e indicar la cantidad de átomos de oxígeno en total:
  - I. Bromato de aluminio.
  - II. Sulfato férrico.
  - III. Permanganato níqueloso.
10. Formular las siguientes sales e indicar la suma de sus atomicidades:
  - I. Bisulfuro de férrico.
  - II. Hidrosulfato de magnesio.
  - III. Pirocarbonato de amonio.